© WPI / DERWENT

- AN 1978-32279A [18]
- Nuclear fuel rod with plenum contg. added gas with higher pressure and thermal conductivity than filling gas
- DE2624326 In a nuclear fuel rod with a plenum for a filling gas and fission gases and increase in the vol. of the fuel, the filling gas contains an added gas (mixt.) with a higher pressure, Pg and thermal conductivity than the filling gas.
 - P[ef. the fuel consists of a carbide fuel with He bonding, fuel oxides and nitrides or vibrated or kernel fuels, esp. UC 2-PuC2 with a U235 enrichment of 93% and with 15% Pu. The plenum is a gap between the filling and the tubular sheath. The gas added can be He, Ne, Ar, N2 etc. and the gas pressure Pg in the plenum can be adjusted to 1 to over 12 at.
 - The additive overcomes the problems associated with poor heat transfer.
- NUCLEAR FUEL ROD PLENUM CONTAIN ADD GAS HIGH PRESSURE THERMAL CONDUCTING FILL GAS
- PN DE2624326 A 19780427 DW197818 000DD
 - DE2624326 C 19820916 DW198238 000pp
- IC G21C3/18
- MC K05-B04B
- DC K05
- PA (GESL) GES FUER KERNFORSCHUNG GMBH
- N ELBEL H; STEINER H
- PR DE19762624326 19760531

THIS PAGE BLANK (USPTO)

G 21 C 3/18



Offenlegungsschrift 26 24 326 0 2

Aktenzeichen:

P 26 24 326.5

0 Anmeldetag:

31. 5.76

(3)

27. 4.78

Offenlegungstag:

Int. Cl. 2:

3 Unionspriorität:

39 39 39

(3) Bezeichnung:

Brennstab

0 Anmelder:

Gesellschaft für Kernforschung mbH, 7500 Karlsruhe

@ Erfinder: Elbel, Helmut, Dipl.-Phys., 7513 Stutensee;

Steiner, Helmut, Dipl.-Phys. Dr., 7515 Hochstetten

Karlsruhe, den 11. Mai 1976 PLA 7625 Ga/sz 2624326

Patentansprüche:

- 1. Brennstab mit einer Kernbrennstabfüllung und einem Plenum bzw. Spaltvolumen für ein Füllgas und zur Aufnahme von Spaltgasen sowie einer Volumenvergrößerung der Kernbrennstabfüllung, dadurch gekennzeichnet, daß in das Plenum zum Füllgas ein Zusatzgas- oder gasgemisch von höherem Druck pg und Wärmeleitfähigkeit als dem Druck und der Wärmeleitfähigkeit des Füllgases eingefüllt ist.
- 2. Brennstab nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Kernbrennstabfüllung aus einem Karbid-Brennstoff mit Helium-Bindung, Brennstoffoxiden- und Nitriden oder vibrierten oder Kernel-Brennstoffen besteht.
- 3. Brennstab nach Anspruch 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Plenum die Form eines Spaltes zwischen der Kernbrennstabfüllung und einem Hüllrohr besitzt.
- 4. Brennstab nach Anspruch 1 oder einem der folgenden, dadurch gekennzeichnet, daß das Zusatzgas- oder Gasgemisch aus Helium, Neon, Argon, Stickstoff oder anderen geeigneten Gasen bzw. Gasgemische besteht.
- 5. Brennstab nach Anspruch 1 oder einem der folgenden, dadurch gekennzeichnet, daß die Karbid-Brennstabfüllung mit Helium-Bindung aus UC₂-PuC₂ mit einer U-235-Anreicherung von 93 % und einem Pu-Anteil von 15 % besteht.
- 6. Brennstab nach Anspruch 1 oder einem der folgenden, dadurch gekennzeichnet, daß der Gasdruck p_g im Plenum auf 1 bis über 12 at einstellbar ist.

ORIGINAL INSPECTED

GESELLSCHAFT FÜR KERNFORSCHUNG MEH Karlsruhe, den 11.5.1976 PLA 7625 Ga/wk

2624326

Brennstab

Beschreibung:

Die Erfindung betrifft einen Brennstab mit einer Kernbrennstabfüllung und einem Plenum bzw. Spaltvolumen für ein Füllgas und zur Aufnahme von Spaltgasen sowie einer Volumenvergrößerung der Kernbrennstabfüllung.

Es ist an sich bekannt, daß bei Druckwasserreaktoren ein erhöhter Füllgasdruck verwendet wird mit dem Ziel, die durch den hohen Kühlmitteldruck hervorgerufene mechanische Belastung des Zirkaloy-Hüllrohres zu mindern.

Auch ist es aus physikalischen Gründen zu vermuten, daß das Bestrahlungsverhalten von z.B. Karbid-Brennstäben mit Helium-Bindung durch Schwelleigenschaften und Spaltgasfreisetzung in starkem Maße bestimmt wird. Beide Phänomene sind temperaturabhängig und beeinflussen die Wärmeableitung aus dem Brennstab durchVeränderung sowohl der Geometrie des Spaltes zwischen Brennstofftablette und Hüllrohr als auch der Zusammensetzung

des in diesem Spalt befindlichen Gases. Schwellen und Spaltgasfreisetzung wirken dadurch auf das Temperaturniveau der Brennstofftablette zurück. Der Einfluß des aus dem Brennstoff freigesetzten Gases ist dabei von seinem Mengen-Verhältnis zu dem bereits vorhandenen Füllgas abhängig.

Die Aufgabe der Erfindung besteht nunmehr darin, diesen Einfluß, der in einer Verschlechterung der Wärmeableitung besteht, zu vermindern.

Erfindungsgemäß wird diese Aufgabe dadurch gelöst, daß in das Plenum zum Füllgas ein Zusatzgas- oder gasgemisch von höherem Druck und Wärmeleitfähigkeit als der Druck und die Wärmeleitfähigkeit des Füllgases eingefüllt ist.

Bei Ausführungsformen der Erfindung kann vorgesehen sein, daß die Kernbrennstabfüllung aus einem Karbid-Brennstoff mit Helium-Bindung, Brennstoffoxiden- und Nitriden oder vibrierten oder Kernel-Brennstoffen besteht.

Eine Weiterbildung der Erfindung sieht vor, daß das Plenum die Form eines Spaltes zwischen der Kernbrennstab-Püllung und einem Hüllrohr besitzt. In einer vorteilhaften Ausgestaltungsform der Erfindung kann hierbei in das Plenum als Zusatzgas- oder gasgemisch Helium, Neon, Argon oder Stickstoff eingefüllt werden.

Eine Ausbildungsform des erfindungsgemäßen Brennstabes ist dadurch gekennzeichnet, daß die Karbidbrennstabfüllung mit Helium-Bindung aus UC₂-PuC₂ mit einer U-235-Anreicherung von 93 % und einem Pu-Anteil von 15 % besteht. Der Gasdruck im Plenum kann von 1 bis über 12 Atmosphären einstellbar sein.

Dieser erfindungsgemäße Brennstab kann verwirklicht werden, wenn die Erhöhung des Einfülldruckes zusammen mit der Druckzunahme in Folge der Spaltgasfreisetzung zu keiner signifikanten Hüllrohrbelastung während des Betriebes führt. Da z.B. bei karbidischem Brennstoff mit einer geringeren Spaltgasfreisetzung im Vergleich zu oxidischem Brennstoff gerechnet werden kann, ist es möglich, bei gleicher Auslegungsgrenze der Hüllrohrbelastung einen entsprechend erhöhten Einfülldruck zuzulassen.

Die besonderen Vorteile der erfindungsgemäßen Lösung bestehen darin, daß der Effekt der Verbesserung des Wärmetransports durch den Spalt bzw. die Kontaktzone zwischen Brennstoff und Hüllrohr durch Erhöhung des Einfülldrucks bzw. der Füllgasmenge für alle Füllgase bzw. Füllgasgemische gültig ist, deren Wärmeleitungseigenschaften besser als die der freigesetzten Spaltprodukte (im wesentlichen die Spaltgase Xenon und Krypton) sind. Der Effekt ist prinzipiell von der Art und den Dimensionen des Brennstoffs und des Hüllrohrs unabhängig.

Zum technischen Verständnis der erfindungsgemäßen Maßnahmen werden im folgenden einige physikalisch-technische Zusammenhänge aufgezeigt.

Für den Wärmeübergang vom Brennstoff zur Hülle kommen im wesentlichen die folgenden Mechanismen in Betracht.

- a) Wärmestrahlung (hr)
- b) Wärmeleitung im Bonding (hg)
- c) Wärmeleitung der sich berührenden Festkörper (h_g)

Der Betrag der Wärmestrahlung zum Gesamtwärmeübergang beträgt im Extremfall (Brennstoffrandtemperatur ca. 2000[°]K) höchstens 10 % des Beitrags von der Wärmeleitung im Bonding, kann also vernachlässigt werden.

Die Wärmeübergangszahl hg berechnet sich nach Gleichung (1)

$$hg = \frac{\overline{\lambda}_g}{\int + \sum_{j=4,2} lex_{\underline{i}} + \sum_{j>4,2} Ra_{\underline{i}}}$$
(1).

Dabei ist f die radiale Spaltbreite, $\sum_{j=1,2}^{\infty}$ lex, die Summe der Extrapolationslängen von Brennstoff und Hülle, $\sum_{j=1,2}^{\infty}$ Ra, die Summe ihrer arithmetisch gemittelten Rauhigkeiten und $\overline{\lambda}_g$ die Wärmeleitfähigkeit der Gasmischung.

Für ein Gasgemisch von n-Komponenten ist $\tilde{\lambda}$ g nach Gleichung 2 gegeben durch :

$$\overline{\lambda}_{g} = \sum_{i=1}^{h} \frac{\lambda_{i}}{1 + \sum_{\substack{j=1 \ i \neq j}}^{h} \frac{Cj}{Ci}}$$
(2)

mit

$$B_{ij} = \frac{1}{4} \left\{ 1 + \sqrt{-\frac{u_i}{u_j}} \left(\frac{M_j}{M_i} \right)^{3/4} \cdot \frac{1 + \frac{S_i}{J_T}}{1 + \frac{S_j}{J_T}} \mathcal{J}^{1/2} \right\} \cdot \frac{1 + \frac{S_i}{J_T}}{1 + \frac{S_i}{J_T}} (3)$$

und mit

$$\frac{\mathbf{u_{\underline{i}}}}{\mathbf{u_{\underline{j}}}} = \frac{\lambda_{\underline{i}}}{\lambda_{\underline{j}}} \cdot \frac{C\mathbf{p_{\underline{j}}}}{C\mathbf{p_{\underline{i}}}} \cdot \frac{9 - 5 \cdot \frac{C\mathbf{v_{\underline{j}}}}{C\mathbf{p_{\underline{i}}}}}{9 - 5 \cdot \frac{C\mathbf{v_{\underline{i}}}}{C\mathbf{p_{\underline{i}}}}} \tag{4}$$

Hierbei sind :

M_i = Molekulargewicht des Gases i
S_i = Sutherland-Konstante des Gases i
Cv_i, Cp_i = spezifische Wärmen des Gases i
λ_i = Wärmeleitfähigkeit des Gases
C_i = Konzentration des Gases

Die Extrapolationslängen lex sind dem Gasdruck p nach Gleichung 5 proportional.

$$lex \sim \frac{1}{p} \tag{5}$$

Eine Erhöhung des Gasdrucks führt also zu einer Verkleinerung der Extrapolationslängen. Dies ist sehr wichtig für kleine Spalte bzw. für geschlossenen Spalt, da in diesem Bereich die Extrapolationslänge (siehe (1)) nicht gegen \int zu vernachlässigen ist.

Bei vorgegebenem Volumen des Spaltgasplenums und vorgegebener Temperatur ist die Menge des eingefüllten Gases eine Funktion des Drucks allein (pV = nRT). Sei V_o die Anzahl der eingefüllten Gasmole und werden bis zu einem Abbrand A V_f Mole Spaltgas freigesetzt dann sind die Konzentrationen an Füll- und Spaltgas gegeben durch die Gleichungen 6 und 7.

$$c_{\text{Fall}} = \frac{v_o}{v_o + v_e} \tag{6}$$

$$C_{\text{Spalt}} = \frac{V_{\text{f}}}{V_{\text{o}} + V_{\text{f}}} \tag{7}$$

Durch eine Variation des Einfülldrucks läßt sich also das Verhältnis $C_{\text{Füll}}/C_{\text{Spalt}}$ steuern. Da nun $\overline{\lambda}_g$ und damit auch hg von den Konzentrationen der einzelnen Gaskomponenten abhängt, kann auf diese Weise der Wärmeübergang zwischen Brennstoff und Hülle beeinflußt werden.

Die Erfindung wird nunmehr im folgenden anhand eines Ausführungsbeispiels mit Karbid-Brennstoff mittels der Figuren 1 bis 8 sowie den Tabellen I und II näher erläutert.

Die Untersuchung wurde an einem Referenzstab mit den charakterisierenden Daten und Betriebsbedingungen, wie sie in der folgenden Tabelle I zusammengefaßt sind, durchgeführt und ausgelegt. Zu Vergleichszwecken wurden vier verschiedene Spaltbreiten bei unveränderter Schmierdichte betrachtet.

Tabelle I:

Brennstoff:

Material UC2-PuC2 U-235-Anreicherung 93 % Pu-Anteil 15 % theoretische Dichte 13,63 g/cm³ Tablettendichte 83 % th. D. Außendurchmesser $6,74 \text{ mm} (zu f_{R} = 180 \mu m)$

Hullrohr:

Material Werkstoff-Nr. 1.4988 Innendurchmesser 7,10 mm Außendurchmesser 8,00 mm

Brennstab:

Schmierdichte 75 % th. D. Spaltbreite, radial 225, 180, 125 und 75 µm Füllgas 90 % He + 10 % Ar-Aquivalent Fülldruck (bei 20°C) 1., 3., 6. und 9. at Plenumvolumen 9 cm^3

Betriebsbedingungen:

Stableistung 800 W/cm Hülloberflächentemperatur 340°C Plenumtemperatur 100°C

809817/0002

Die den Experimenten vorausgegangenen theoretischen Berechnungen wurden mit der Version 1k des Rechenprogrammsystems SATURN 1 durchgeführt. Diese Version enthält ein Unterprogramm zur Bestimmung der Wärmedurchgangszahl durch den Spalt, das deren Abhängigkeit von Stableistung, Spaltbreite und Zusammensetzung, Druck und Temperatur des wärmeleitenden Gases berücksichtigt. Das Schwellverhalten des Brennstoffs wurde nach den mit in Tabelle II angegebenen Schwellraten beschrieben.

Tabelle II:

T/ ^O C	B/cm ³ /W h	
20	0,45 10	
900	0,45 10	8
1000	0,49 10	
1100	0,58 10	8
1200	0,79 10	8
1300	1,06 10	
2000	2,10 10	8
2700	4,20 10	8

Es 1st angenommen, daß die durch Schwellen hervorgerufene Volumenvergrößerung der Brennstofftablette erst ab einem Abbrand von rd. 1 % FIMA wirksam wird.

Bine Temperaturabhängigkeit der Freisetzungsraten wurde durch Verwendung eines integralen Wertes vernachlässigt. In Fig. 1 (aufgetragen ist relativer Druckzuwachs und Helium-Konzentration in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit, radiale Spaltbreite 180 pm, Parameter: Einfülldruck, Zeit t in Stunden) ist die aus diesen Raten bestimmte Änderung des Gasdruckes und der Konzentration des Füllgases für zwei verschiedene Einfülldrucke 1 at und 9 at dargestellt.

Es hat sich nunmehr herausgestellt, daß mit zunehmendem Gasdruck $\mathbf{p}_{\mathbf{q}}$ der Wärmeübergang von der Brennstofftablette zum Füllgas und vom Füllgas zum Hüllrohr besser wird. Die Temperatur der Brennstofftablette nimmt ab. In der Figur 2 ist dieser Effekt für verschiedene Ausgangsspaltbreiten (in pm) anhand der Brennstoff-Zentraltemperatur Tzin OC als Funktion des Gasdruckes im Heißzustand bei konzentrischer Lage der Brennstofftablette dargestellt. Parameter ist die Fertigungsspaltbreite, radial. Dabei liegt die Tablette konzentrisch im Hüllrohr. Die durch die Erhöhung des Druckes (p_q in at) bewirkte Temperatursenkung beträgt in dem gewählten Beispiel etwa 60 bis 80°C. Dabei ist zu bedenken, daß bei höherem Einfülldruck der Brennstoff kälter ist und sich dadurch weniger stark ausdehnt. Der Spalt ist somit größer. Der Verbesserung der Wärmeableitung in Folge der Druckerhöhung steht eine, allerdings weniger effektive Verschlechterung durch die Vergrößerung der Spaltbreite gegenüber (eine Druckabhängigkeit der Wärmeleitung durch das Füllgas selbst ist im übrigen bei den Rechnungen nicht berücksichtigt; sie würde zu einer weiteren Absenkung des Temperaturniveaus in der Brennstofftablette führen).

Um das Verhalten während der Bestrahlung zu untersuchen, wurde von beiden Effekten nur der erste berücksichtigt. Zu diesem Zweck ist das Verhalten eines Brennstabes mit einer radialen Spaltbreite von 180 µm bis zum Schließen des Spaltes bei zwei verschiedenen Füllgasdrucken (1 und 9 at bei 20°C; siehe Fig. 1) verfolgt.

Den Verlauf der Zentraltemperatur T_z zeigt die Fig. 3 (aufgetragen ist die Brennstoff-Zentraltemperatur T_z in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit t in Stunden, radiale Spaltbreite 180 μ m, Parameter: Einfülldruck). Beim höheren Einfülldruck macht sich die Spaltgasfreisetzung (vergl. Fig. 1) erst zu einem späteren Zeitpunkt bemerkbar, ausgedrückt in einer Erhöhung der Temperatur. Die Fig. 4 zeigt den Effekt bei der Brennstoffrandtemperatur $T_{\rm Ba}$, wobei diese in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit t und einer radialen Spaltbreite von 180 μ m sowie dem Parameter: Einfülldruck aufgetragen ist.

Die durch die Spaltgasfreisetzung hervorgerufene Temperaturerhöhung führt durch zusätzliche thermische Ausdehnung und Verstärkung des Schwelleffektes zu einem beschleunigten Schließen des Spaltes und ist in der Fig. 5 (radiale Spaltbreite & (pm) gegen t (h)) aufgetragen. Hier wird weiter der zeitliche Verlauf der Spaltbreite & für die beiden Einfülldrücke 1 at und 9 at verglichen. Das bei dem hohen Einfülldruck günstigere Verhalten ist darauf zurückzuführen, das beim niederen Einfülldruck zum einen die Spaltbreite schon vor dem Einwirken der Spaltgasfreisetzung deutlich kleiner ist und zum anderen das beschleunigte Schließen des Spalts früher und massiver einsetzt.

Die durch Erhöhung des Einfülldrucks mögliche Verlängerung der Zeitdauer bis zum Schließen des Spalts ist in der Fig. 6 (Bestrahlungszeit t konstant über p_g (at)) für den zugrundegelegten Referenzstab mit einer radialen Spaltbreite von 180 µm dargestellt. In diesem Fall ist eine Verlängerung von rund 4750 h bis auf rund 6500 h zu erwarten. Bei hohen Drücken tritt eine Sättigung ein, da das temperaturunabhängige Festkörperschwellen in jedem Fall zu einem Schließen des Spalts führen wird.

Die Fig. 7 gibt den für die gewählte lineare Stableistung von 800 W/cm gültigen Zusammenhang zwischen Abbrand A (% FIMA) und Bestrahlungszeit t (h) wieder.

Die Wärmedurchgangszahl h durch den gasgefüllten Spalt ist in Fig. 8 als Funktion der Spaltbreite ℓ (μ m) für reines Helium und für ein Gasgemisch aus 50 % Helium und 50 % Argon, Gasdruck 1 kp/cm², Hülleninnentemperatur 400°C dargestellt.

Die Erhöhung des Einfülldruckes beeinflußt das Bestrahlungsverhalten einer Brennstofftablette in zweierlei Weise. Zum einen werden, zusammenfassend gesehen, die Brennstofftemperaturen abgesenkt und zum anderen die effektive Spaltbreite & vergrößert. Aufgrund einer größeren Wärmedurchgangszahl h bei höherem Einfülldruck kommt es infolge der niedrigeren Brennstofftemperatur zu einer geringeren thermischen Ausdehnung des Brennstoffes

als bei niederem Einfülldruck, so daß eine größere Spaltbreite resultiert. Durch die größere Menge an gut wärmeleitendem Füllgas wird daher die Verschlechterung des Wärmedurchgangs durch den Spalt infolge der Freisetzung des Spaltgases weniger stark bemerkbar. Daneben ist die Volumenvergrößerung des Brennstoffes durch das bei niederen Temperaturen geringere Schwellen des Brennstoffs vermindert. Auch kann durch die Heraufsetzung des Einfülldruckes die Standzeit t von heliumgebundenen Karbid-Brennstäben verlängert werden.

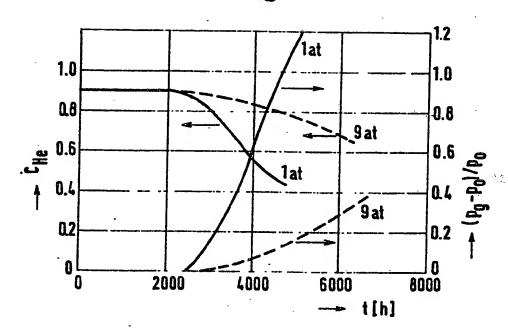
Leerseite - 13-

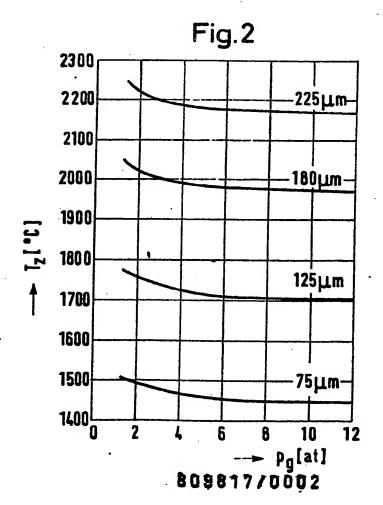
-12-

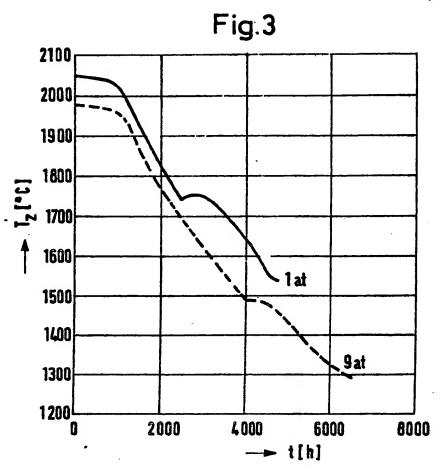
2624326

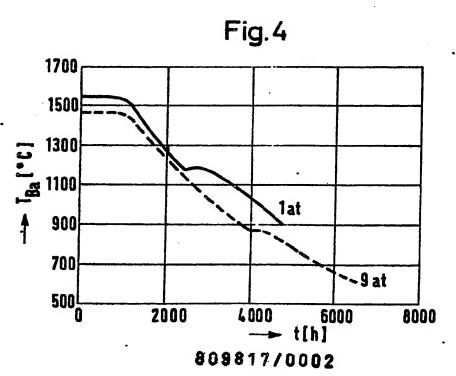
Nummer: Int. Cl.²: Anmeldetag: Offenlegungstag: 26 24 326 G 21 C 3/18 31. Mei 1976 27. April 1978

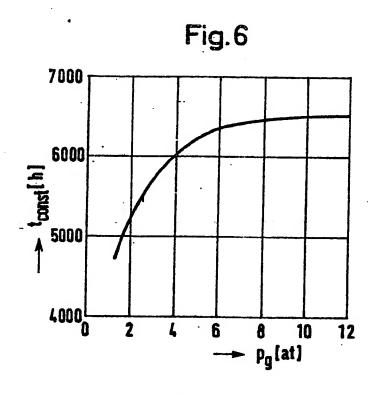
Fig.1



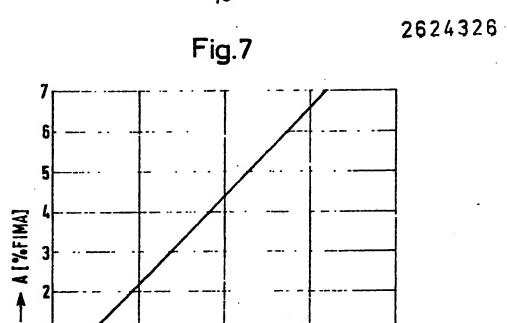








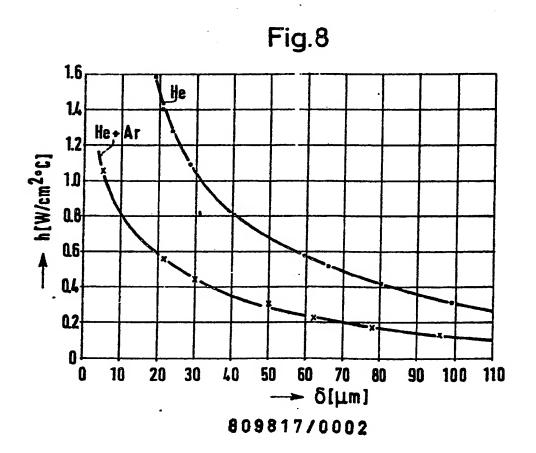
809817/0002



6000

t[h]

8000



2000

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

